



حيفا كيميكا ليم دوتما اكثر خضرة



Haifa Chemicals Ltd.
Pioneering the Future



3 معادلات ذات مستوى فسفور منخفض (لا تحتوي على سماد اليوريا)

النسبة بين العناصر N: P ₂ O ₅ : K ₂ O	معادلة سماد ديشن كل
7 - 1 - 7	+22 - 3 - 22 عناصر صغرى
10 - 1 - 15	+20 - 2 - 30 عناصر صغرى
5 - 1 - 11	+16 - 3 - 35 عناصر صغرى

4 معادلات تحتوي على عنصر الكبريت (مصدر عنصر النيتروجين من سماد سلفات الامونيوم)

النسبة بين العناصر N: P ₂ O ₅ : K ₂ O	معادلة سماد ديشن كل	معادلة سماد السائل المماثل
2 - 1 - 3	+21 - 7 - 14+1MgO عناصر صغرى	4 - 2 - 6
2 - 1 - 4	+28 - 7 - 14+1MgO عناصر صغرى	4 - 2 - 8

5 معادلات منخفضة التكاليف (لا تحتوي على عنصر الفسفور ولا على العناصر الصغرى)

النسبة بين العناصر N: P ₂ O ₅ : K ₂ O	معادلة سماد ديشن كل
1 - 0 - 1	*27 - 0 - 27
2 - 0 - 3	**17 - 0 - 25

* المعادلة تعتمد على سماد اليوريا كمصدر لعنصر النيتروجين
** المعادلة تعتمد على سماد سلفات الامونيوم كمصدر لعنصر النيتروجين

6 معادلات معدة للاستعمال في مناطق السلطة الوطنية الفلسطينية

النسبة بين العناصر N: P ₂ O ₅ : K ₂ O	معادلة سماد ديشن كل
1 - 1 - 1	+ 13 : 13 : 13 عناصر صغرى
3 - 2 - 6	+ 11 : 8 : 22 عناصر صغرى

مصدر عنصر النيتروجين من سماد سلفات الأمونيوم ومصدر عنصر البوتاس من سماد سلفات البوتاس.



اسمدة ديشن كل ، اسمدة مركبة كاملة الذوبان بالماء والمعدة لمزارعين الخضار

اسمدة ديشن كل هي اسمدة مركبة تحتوي في نفس الوقت على العناصر الثلاث الرئيسية : وهي نيتروجين (N) ، فسفور (P₂O₅) وبوتاس (K₂O) اضافة لمجموعة العناصر الصغرى كالحديد والمنغنيز والزنك والنحاس والمولبدنيم ، وتتميز هذه المجموعة من الاسمدة بكونها صلبة ولكنها كاملة الذوبان بالماء. وملائمة للاستعمال عن طريق شبكات الري بالتنقيط.

هناك تركيبات ومعادلات متنوعة التي من شأنها تزويد النباتات بالعناصر الغذائية المختلفة وفقا للمتطلبات الغذائية للنباتات في مراحل النمو المختلفة. كمرحلة التشتيل وثبات الاشتال ، مرحلة النمو الخضري ، الازهار ومرحلة تطور الثمار والنضج.

اسمدة ديشن كل التي هي من صنع شركة حيفا كيميكاليم متوفرة بالاسواق بتركيبات مختلفة التي من شأنها ان تلائم الظروف المناخية والارربة المختلفة في شتى المناطق الزراعية من البلاد.

وفقا للاوضاع الاقتصادية المتغيرة والمتقلبة في البلاد قمنا بملاءمة المعادلات والتركيبات المختلفة لهذه المجموعة من الاسمدة مع الأخذ بعين الاعتبار متطلبات واختيارات المزارعين من حيث حل المشاكل الزراعية والتغلب عليها وبتكاليف مختلفة:

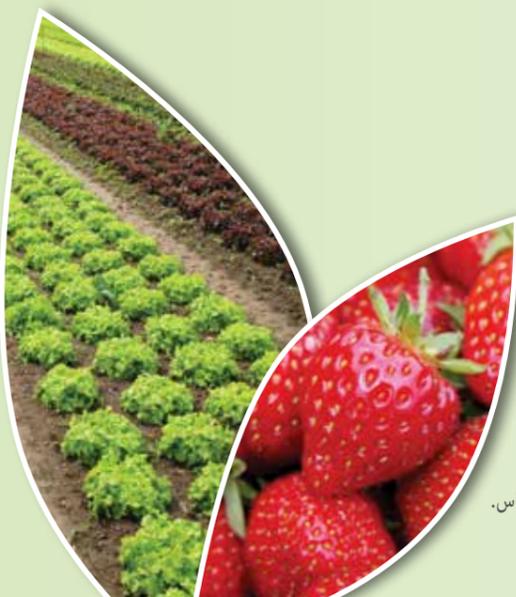
- 1 هناك التركيبات المعروفة والغنية بالعناصر الغذائية.
- 2 هناك تركيبات ذات مستوى فسفور منخفض.
- 3 هناك تركيبات لا تحتوي على عنصر الفسفور ولا على العناصر الصغرى. (تحتوي على الحد الأدنى المطلوب)
- 4 التنسيق بين الامكانيات الثلاث وحسب اللزوم.

1 معادلات تعتمد على سماد اليوريا كمصدر لعنصر النيتروجين

النسبة بين العناصر N: P ₂ O ₅ : K ₂ O	معادلة سماد ديشن كل	معادلة سماد السائل المماثل
1 - 1 - 1	+20 - 20 - 20 عناصر صغرى	6 - 6 - 6
3 - 1 - 3	+23 - 7 - 23 عناصر صغرى	7 - 3 - 7

2 معادلات تعتمد على سماد نترات الامونيوم كمصدر لعنصر النيتروجين (لا تحتوي على سماد اليوريا)

النسبة بين العناصر N: P ₂ O ₅ : K ₂ O	معادلة سماد ديشن كل	معادلة سماد السائل المماثل
1 - 1 - 1	+18 - 18 - 18 عناصر صغرى	6 - 6 - 6
2 - 1 - 2	+20 - 9 - 20 عناصر صغرى	7 - 3 - 7
2 - 1 - 3	+17 - 10 - 27 عناصر صغرى	5 - 3 - 8
4 - 3 - 12	+12 - 9 - 35+2MgO عناصر صغرى	-





تسميد المحاصيل الزراعية المروية بمياه البحر المحلاة

أزمة المياه في إسرائيل تزداد حدة من سنة إلى أخرى ، ومصادر المياه الطبيعية تقل باستمرار وتزداد جودتها سوءا.

وجنبا إلى جنب لهذه الازمة ، هناك بعض الحلول المقترحة لزيادة مصادر المياه في إسرائيل. ومنها: إما إنتاج مياه جديدة وإما استيراد المياه من الدول الغنية بالمياه كتركيا مثلا.

وعليه ، ومن أجل حل هذه الازمة ، فقد اتخذت الحكومة في إسرائيل قرار زيادة مصادر المياه عن طريق تحلية مياه البحر. وبناء على قرار الحكومة ستزداد كمية مياه البحر المحلاة شيئا فشيئا إلى أن تصل لـ 750 مليون متر مكعب للسنة لغاية عام 2020 ، منها 550 مليون متر مكعب مخطط إنجازها حتى نهاية عام 2013.

ومن المناطق التي تخضع لمشروع تحلية مياه البحر ، منطقة "اشكلون" ومنطقة "بلمحيم" ومنطقة الخضيرة.

وتعرف تحلية مياه البحر كعملية تستبعد فيها الأملاح الضارة المختلفة التي تحتوي عليها مياه البحر ، ومن ثم الحصول على مياه ذات جودة عالية يلائم استعمالها كماء للشرب وللأغراض المنزلية المختلفة. وهذا هو الهدف الأساسي من جراء تحلية مياه البحر. أما كميات المياه الفائضة والزائدة عن المياه المستعملة للشرب والاستهلاك المنزلي فتحول إلى الأغراض الزراعية مضافة إلى مياه الآبار ومياه بحيرة طبريا بنسب خلط مختلفة تتحكم بها شركة ميكروت بين الحين والآخر.

وتعرف مياه البحر المحلاة بأنها تحتوي على تركيز أملاح منخفض جدا ومما يميزها من ناحية زراعية هو الكميات الشحيحة من عنصر الكالسيوم ، المغنيسيوم والكريت مقارنة مع المياه العادية التي مصدرها بحيرة طبريا والمياه الجوفية المستخرجة عن طريق الآبار.

وفيما يلي جدول يبين جودة مياه البحر المحلاة في منطقة الخضيرة بالمقارنة مع المياه العادية ومدى ملاءمتها للمحاصيل الزراعية:

العنصر والتركيز	مياه بحر محلاة - منطقة الخضيرة	مياه عادية	متطلبات المحاصيل الزراعية
كلور - مليجرام/لتر	20 (الحد الاعلى)	150 - 200	منخفض ما أمكن ولغاية 20-
صوديوم - مليجرام/لتر	30 (الحد الاعلى)	60 - 150	منخفض قدر الامكان
بورون - مليجرام/لتر	0.3 (الحد الاعلى)	0.08 - 0.1	0.1 - 0.3
كالسيوم - مليجرام/لتر	25 - 40	60 - 120	80 - 150
مغنيسيوم - مليجرام/لتر	5	25 - 50	30 - 50
كبريت - مليجرام/لتر	5	15 - 25	25 - 35
بيكربونات - مليجرام/لتر	50	100 - 300	-
ملوحة - (EC) مليموس/اسم	0.3	0.9 - 1.1	منخفض ما أمكن
الحموضة (pH)	7.8 - 8.5	7.2 - 7.5	6 - 6.5



تحضير محلول سمادي (سماد سائل) من أسمدة ديشن كل المختلفة

سماد ديشن كل سماد كامل الذوبان بالماء ، سهل وآمن للاستعمال عن طريق شبكات الري.

لتحضير محلول سمادي بتركيز 20% يجب تذويب 8 أكياس سماد ديشن كل (200 كيلوغرام سماد) داخل خزان ذو سعة 1000 لتر ماء.

في مثل هذه الحالة كل واحد لتر من المحلول السمادي المحضر المضخ لكل 3م من الماء لداخل شبكة الري يعطي في مياه شبكة الري تركيز عناصر غذائية كما هو موضح في الجدول التالي :

كمية العناصر الغذائية بتركيز جزء بالمليون (p.p.m) داخل مياه شبكة الري من جراء ضخ واحد لتر من المحلول السمادي المحضر لكل 3م ماء

تركيبه السماد \ معادلة السماد	نيتروجين N	فسفور P ₂ O ₅	بوتاس K ₂ O	لتر محلول سمادي المطلوب لكل متر مكعب ماء للحصول على تركيز 100 جزء بالمليون نيتروجين
20 - 20 - 20	40	40	40	2.5 لتر
23 - 7 - 23	46	14	46	" 2.2
18 - 18 - 18	36	36	36	" 2.8
20 - 9 - 20	40	18	40	" 2.5
17 - 10 - 27	34	20	54	" 2.9
12 - 9 - 35	24	18	70	" 4.2
22 - 3 - 22	44	6	44	" 2.2
20 - 2 - 30	40	4	60	" 2.5
16 - 3 - 35	32	6	70	" 3.1
14 - 7 - 21	28	14	42	" 3.6
14 - 7 - 28	28	14	56	" 3.6
27 - 0 - 27	54	-	54	" 1.8
17 - 0 - 25	34	-	50	" 2.9
13 - 13 - 13	26	26	26	" 3.8
11 - 8 - 22	22	16	44	" 4.5

اسمدة مولتي جرو - اسمده حكيمة ومتطورة ذات نظام تحكم في تحرر العناصر الغذائية



اسمدة مولتي جرو هي اسمدة تعمل بنظام تحرير بطيء للعناصر الغذائية داخل التربة ، وتعرف بأنها اسمدة ذات تحرير عناصر مراقب ، تحرر العناصر منها بشكل بطيء يكفل تزويد النباتات بالعناصر الغذائية المختلفة بصورة مدروسة ، مستمرة ومتوازنة خلال موسم الزراعة.

إن سرعة تحرر العناصر من حبيبات السماد تعتمد اساسا على درجة الحرارة داخل التربة في المنطقة الموجود فيها السماد. وهذا التحرر للعناصر ليس له اية علاقة بعوامل اخرى كدرجة حموضة التربة - pH مثلا أو نوع التربة او نشاط الميكروبات والكائنات الحية المختلفه داخل التربة.

وتتكون اسمدة مولتي جرو من حبيبات سماد مغلفة بغلاف بوليميري ذو مسامية معينة يضمن فيما بعد تحرر العناصر الغذائية للتربة بشكل بطيء ، مستمر ومنتظم.

إن تحرر العناصر الغذائية من السماد بشكل مدروس وملائم لمتطلبات النباتات ، هذا الشيء يجعل هذا السماد

ذو كفاءة عالية مما يتيح استغلاله وامتصاصه بشكل ناجع. لهذا السبب من الممكن استخدام هذا النوع من السماد بكفاءة عالية وبشكل اقتصادي ، حيث يمكن التوفير في كميات الاسمدة المستعملة والمضافة مقارنة بالاسمدة التقليدية. هذا الشيء من شأنه أن يؤدي الى تجنب احتمال شطف وغسيل السماد والعناصر الغذائية الى اعماق التربة حيث المياه الجوفية.

ان اسمدة مولتي جرو متوفرة بتراكيب متعددة ومتنوعة تتحرر منها العناصر الغذائية خلال فترات زمنية مختلفة تتراوح ما بين شهرين الى سنة كاملة تتعلق بطول فترة النمو ومتطلبات المحاصيل الزراعية.

من هنا تتبع اهمية هذه الاسمده من حيث امكانية ملاءمة تركيبة السماد للاغراض الخاصة لكل محصول ومحصول من المحاصيل الزراعية ولكل موسم من مواسم الزراعة.

ان التركيبات الجديدة والمستحدثة من هذه الاسمدة بإمكانها تلقائياً تغيير التركيب الغذائي لحبيبات السماد خلال الموسم بناء على برمجة السماد وحسب المطلوب. وعلى سبيل المثال ، تحرير كمية اكبر من عنصر البوتاس في مراحل نمو الثمار.

مميزات استعمال سماد مولتي جرو

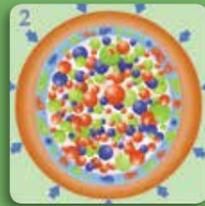
- بالامكان استعمال سماد مولتي جرو كسماد اساسي وكسماد رأسي في نفس الوقت ، حيث يزود النباتات بالعناصر الغذائية بشكل مستمر وبطيء ومنتظم ، الشيء الذي يضمن تطور مثالي للنباتات.
- يوزع السماد مرة واحدة خلال موسم الزراعة ، الشيء الذي يجلب معه التوفير بالعمل وبالأيدي العاملة.
- السماد غير قابل للغسيل والشطف من منطقة المجموعة الجذرية الى اعماق التربة وبهذا تمنع من احتمال تلوث المياه الجوفية بالكيماويات والعناصر الضارة للانسان.
- يستعمل السماد مرة واحدة خلال الموسم دون الحاجة الى شبكة التسميد المعقدة ، وبهذا يتحرر المزارع من الحاجة للاهتمام بموضوع التسميد خلال موسم الزراعة.
- في المحاصيل الزراعية التي تزرع في الحقل المفتوح وخاصة في فصل الشتاء وموسم الامطار الغزيرة ، استعمال اسمدة مولتي جرو يوفر من الحاجة لاستعمال الري لهدف التسميد ، وتكرار عمليات التسميد والري .
- استعمال اسمدة مولتي جرو يوفر في كميات الاسمدة المضافة ، حيث تكون وجبة السماد مخفضة نسبة للاسمدة التقليدية ، الشيء الذي يقلل من اثر السماد على تلوث البيئة والتوفير في تكاليف السماد والتسميد.
- تستخدم مثل هذه الاسمدة في المحاصيل الحقلية ، اشجار الفاكهة ، خضار داخل المباني البلاستيكية وفي الحقل المفتوح ، وفي التوت الارضي وفي فرع الزهور.



1 حبيبات السماد مغلفة بغلاف بوليميري يمنع الذوبان الفوري للسماد داخل التربة.



2 بعد عملية اضافة السماد للتربة ، يتغلغل الماء لداخل حبيبات السماد عن طريق الغلاف البوليميري ، مما يؤدي الى حدوث محلول سمادي داخل الحبيبة.



3 يخرج المحلول السمادي من الحبيبة عن طريق الغلاف لمنطقة المجموعة الجذرية ويغذي النبات.



4 يتحرر السماد من الحبيبة لداخل التربة خلال عدة شهور ويغذي النبات بشكل مستمر.



كون تركيز الاملاح والملوحة منخفض في مياه البحر المحلاه والناجم عن المستوى المنخفض لعنصري الكلور والصوديوم لهو عامل ايجابي بالنسبة للمحاصيل الزراعية المختلفة . ولكن في نفس الوقت يجب الاخذ بعين الاعتبار مستوى العناصر الحيوية المنخفض كعنصر الكالسيوم ، المغنيسيوم والكبريت والتي تعتبر من العناصر الكبرى والهامة لتطور النباتات وجودة الثمار حيث يتوجب اضافتها ووصولها للمستوى المطلوب وذلك عن طريق استخدام الاسمدة الكيماوية الملائمة من خلال شبكات الري او عن طريق الرش الورقي.

والعامل الذي يزيد المشكلة تعقيدا هو عدم الانتظام في ضخ المياه المحلاة لشبكات الري بنسب دمج ثابتة مع مياه الآبار ومياه بحيرة طبريا الامر الذي يصعب التحكم بعملية التسميد الصحيح من قبل المزارعين وذلك من جراء عدم التمكن من معرفة مستوى ملوحة المياه وحموضتها المتغيران على مدار ساعات النهار والمتعلق بشكل مباشر بنسبة الدمج او الخلط والذي هو من صلاحية شركة ميكوروت .

من هنا تتبع الاهمية القصوى لمراقبة وفحص مياه الري من جانب المزارعين بين الحين والاخر وذلك لمعرفة مستوى ملوحة مياه الري وتركيبها من اجل معاملة المياه بالاسمده الملائمة والمطلوبة.

هناك العديد من الاسمدة كاملة الذوبان والمقترحة لحل مشكلة النقص في عناصر الكالسيوم والمغنيسيوم والكبريت والناجم عن ضخ مياه البحر المحلاة الى شبكات الري التابعة لشركة ميكوروت مخلوطة مع المياه العادية:

• سماد نيترات الكالسيوم 15.5 - 0 - 0 + 26.5%

يحتوي هذا السماد على 26.5% اوكسيد الكالسيوم وهو ما يساوي 19% كالسيوم صافي. هذا السماد يعتبر ذو كفاءة عالية لحل مشكلة النقص في عنصر الكالسيوم في المحاصيل الزراعية. ويمكن ان يستخدم اما مذابا مع مياه الري واما رشا على الوراق.

• سماد المغنيسال - نيترات المغنيسيوم 11 - 0 - 0 + 16%

يعتبر هذا السماد ذو كفاءة عالية جدا ويحتوي على نسبة 16% اوكسيد المغنيسيوم أو 9.6% مغنيسيوم صافي.

يعتبر هذا السماد الحل الامثل والناجع لحل مشكلة النقص في عنصر المغنيسيوم ويستعمل هذا السماد اما مذابا مع مياه الري واما عن طريق الرش الورقي.

خلط هذا السماد مع سماد نيترات الكالسيوم جائز ومسموح بدون اية مشكلة.

تركيبات اسمده ديشن كل الملائمة للدمج او التنسيق مع اسمدة الكالسيوم والمغنيسيوم.

التركيبه او المعادلة	النسبة بين عنصري البوتاس-النيتروجين	ملاحظات
12 - 9 - 35	1:3	في الحالات المطلوب فيها كميات كبيرة نسبيا من الكالسيوم والمغنيسيوم
14 - 7 - 28	1:2	تركيبه تحتوي على عنصر الكبريت
14 - 7 - 21	1:1.5	تركيبه تحتوي على عنصر الكبريت
17 - 10 - 27	1:1.5	في الحالات المطلوب فيها تكملة متوازنة لعنصري الكالسيوم والمغنيسيوم
20 - 2 - 30	1:1.5	في الحالات المطلوب فيها تكملة متوازنة لعنصري الكالسيوم والمغنيسيوم

هذه التوصيات هي بمثابة توصية عامه ، اما في الحالات الاستثنائية من المستحسن استشارة المرشد المختص في المنطقة المتواجد بها المزارع.



حيفا خيميكاليم م.ض. ص.ب. 15011 ، متام حيفا 31905

تلفون: 074-7373716/720 ، فاكس 074-7373646

بريد الكتروني: Israel@haifa-group.com

طاقم الخدمات الفنيه:

منطقة الشمال يشاي فاكسمن 054-6756675

منطقة المركز شاحر ديان 054-5616260

منطقة الجنوب يوسي سوفر 054-5616122



Haifa Chemicals Ltd.
Pioneering the Future